BENZODIAZEPINE DERIVATIVE

Patent Number:

JP6211812 ·

Publication date:

1994-08-02

Inventor(s):

HAGISHITA YAMAJI; others: 04

Applicant(s):

SHIONOGI & CO LTD

Requested Patent:

☐ <u>JP6211812</u>

requested raterit.

Application Number: JP19930008120 19930121

Priority Number(s):

IPC Classification:

C07D243/24

EC Classification:

Equivalents:

JP3222599B2

Abstract

PURPOSE:To obtain a benzodiazepine derivative, having excellent selective antagonistic action on gastrin receptor and useful as a therapeutic agent for diseases related to the gastrin such as gastric ulcer without any side effects on the central nervous system.

CONSTITUTION: The compound of formula I {R<1> is carboxy or CHR<2>R<3>; R<2> and R<3> are H, alkoxy, amino, azide, OC(O)NH(CH2)3COOR<4>, SCH2COOR<4> (R<4> is H or lower alkyl) or CONR<5>R<6> [R<5> and R<6> are H, (CH2)3(N-substituted) sulfamoylphenyl or, together with N to which both are bound, may form piperazine substituted with (CH2)5C(CH3)2OR<7> (R<7> is H or C(O)NH(CH2)3COOR<4>)]} or its addition salt, e.g. 1-(carboxymethyl)-3-(N'-(m-toyl)ureido)-5-phenyl-1,3- dihydro-2H-1,4-benzodiazepin-2-one. The compound is produced by using a benzodiazepine compound of formula II as a starting substance.

Data supplied from the esp@cenet database - I2

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-211812

(43)公開日 平成6年(1994)8月2日

(51) Int.Cl.⁵

識別記号

FΙ

技術表示箇所

C 0 7 D 243/24

// A 6 1 K 31/55

ACL

AED

D 7431-4C

庁内整理番号

審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全 17 頁)

(21)出願番号

特顏平5-8120

(22)出願日

平成5年(1993)1月21日

(71)出願人 000001926

塩野義製薬株式会社

大阪府大阪市中央区道修町3丁目1番8号

(72)発明者 萩下 山治

奈良県御所市古瀬502番地

(72)発明者 瀬野 薫

兵庫県西宮市樋ノ口町1-10-19

(72)発明者 宮越 正宜

大阪府大阪市西淀川区柏里2-7-26 サ

ムティ塚本601号

(72)発明者 津島 忠彦

大阪府池田市伏尾台1-18-13

(74)代理人 弁理士 青山 葆 (外2名)

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 ベンゾジアゼピン誘導体

(57)【要約】

【目的】 選択的なガストリン受容体拮抗剤を提供する。

【構成】 式 I:

【化1】

[式中、R¹はカルボキシ、CHR²R³、但し、R²及びR³は独立して水素、アルコキシ、アミノ、アジド、OC(O)NH(CH₂)₁COOR⁴、SCH₂COOR⁴(R⁴は水素又は低級アルキル)、又はCONR⁵R⁶、但し、R⁶及びR⁶は独立して水素、(CH₂)₁(N置換)スルファモイルフェニルを表すか、または、結合している窒素原子と一緒に、(CH₂)₅C(CH₁)₁OR⁷(R⁷は水素又はC(O)NH(CH₂)₁COOR⁴)

によって置換されたピペラジンを形成していてもよい。] で示されるペンゾジアゼピン誘導体またはその付加塩。

【効果】 中枢性副作用のない胃潰瘍等のガストリン関連疾患の治療剤として有用である。

【特許請求の範囲】 ・【請求項1】式I:

(化1]

[式中、R¹はカルボキシ、CHR²R³、但し、R²及びR³は独立して水素、アルコキシ、アミノ、アジド、OC(O)NH(CH₂)₃COOR¹、SCH₂COOR¹(R¹は水素又は低級アルキル)、又はCONR⁶R億、但し、R⁶及びR⁶は独立して水素、(CH₂)₃(N置換)スルファモイルフェニルを表すか、または、結合している窒素原子と一緒に、(CH₂)₅C(CH₃)₂OR¹(R¹は水素又はC(O)NH(CH₂)₃COOR¹)によって置換されたピペラジンを形成していてもよい。]で示されるペンゾジアゼピン誘導体またはその付加塩。

【請求項2】 R^1 がカルボキシ; CHR^2R^3 、ここに R^2 および R^3 がエトキシであるか、またはいずれか一方 が水素であって他がアミノ、アジド、OC (O) NH (CH_2) $_3$ COOCH $_3$ またはSCH $_2$ COOR 4 (R^4 は 水素またはエチル); またはCONR 5 R 6 、ここに R^6 または R^6 0 一方が水素であって、他が以下のいずれか の基:

[化2]

$$CONH(CH_2)_3\langle \bigcirc \rangle SO_2N = CHOEt$$

を表す) で示される請求項1のベンゾジアゼピン誘導 体。

【発明の詳細な説明】 【0001】 ヨはガストリン

【産業上の利用分野】本発明はガストリン受容体に対す る選択的な拮抗薬として有用なペンゾジアゼピン誘導体 に関する。

[0002]

【従来技術】ガストリンはコレシストキニン(CCK) と共に、いわゆるガストリン群消化管ペプチドホルモン に属する。ガストリン受容体は、上部消化管全体、すい 臓、肝臓および胆道系等にも存在するが、主に胃底腺壁 細胞に存在し、胃酸分泌を調節している。一方CCK受 10 容体は消化管など抹消に存在するもの(CCK-A受容 体と呼ばれる)と、脳内に存在する中枢性のもの(CC K-B受容体と呼ばれる)との2種類が知られ、それぞ れ消化管運動、膵液分泌および中枢作用、食欲等の調節 に関与している。従って、これらの受容体に対する拮抗 薬は、ヒトを含む様々な動物の胃腸および中枢神経系に おける、それぞれのペプチドホルモン関連疾患の治療、 例えば抗腫瘍薬、あるいは膵炎、胆嚢治療薬、胆石発作 の軽減、食欲改善、感応性腸症候群 (irritable Bowel Syndrome)等の治療に有用と考えられている。また、消 20 化管および中枢における受容体に関する研究から、これ らのホルモンの生体活性物質としての重要性が明らかに されている (「脳とペプチド」代謝、Vol. 18, No. 10、33 -44 (1981) および特開昭63-238069号公 報)。これらホルモンは、化学的に密接な関係にある。 即ち、ガストリンとCCKペプチドとはC末端5アミノ 酸残基が共通であり、ガストリン受容体とCCK受容 体、特にCCK-B受容体との間には高い相同性が認め られる。そのために、ガストリン受容体拮抗剤とCCK -B受容体拮抗剤との交差反応が問題となっている。例 30 えば、胃腸潰瘍、ゾリンガー-エリソン症候群、洞C細 **胞過形成、およびガストリン活性低下等のガストリン関** 連疾患の治療にはガストリン受容体拮抗剤が有用と考え られるが、CCK-B受容体との交差反応のために中枢 性副作用の恐れがあり、十分に治療目的を達成すること が困難であった。

[0003]

【発明が解決すべき課題】当然のことながら、ガストリン関連疾患の治療には、中枢性副作用を避けるためにガストリン受容体を特異的に拮抗する物質を用いることが 40 望ましい。例えば胃潰瘍の治療におけるガストリン受容体一特異的拮抗剤の有用性が指摘されている(代謝29/七、1992等)。ガストリン受容体拮抗作用を有する抗胃潰瘍剤はすでに報告されているが(特開昭63~238069号公報等)、上記のように、CCK受容体との高い相同性により、ガストリン受容体のみに選択的に作用する物質は未だ知られていない。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らはガストリン 受容体に選択的に作用する拮抗剤を提供することを目的 50 として鋭意研究を重ねた結果、ある種のペンゾジアゼビ

ン誘導体が優れた選択的ガストリン受容体拮抗作用を有することを見い出し、本発明を完成するに至った。 【0005】すなわち本発明は、式!:

(化3]

[式中、R¹はカルボキシ、CHR²R³、但し、R²及びR³は独立して水素、アルコキシ、アミノ、アジド、OC(O)NH(CH₂)₃COOR⁴、SCH₂COOR⁴(R⁴は水素又は低級アルキル)、又はCONR⁵R⁵、但し、R⁵及びR⁵は独立して水素、(CH₂)₃(N置換)スルファモイルフェニルを表すか、または、結合している窒素原子と一緒に、(CH₂)₃C(CH₃)₂OR¹(R¹は水素又はC(O)NH(CH₂)₃COOR⁴)によって置換されたピペラジンを形成していてもよい。]で示されるペンゾジアゼピン誘導体またはその付加塩を提供するものである。

【0006】式Iの化合物の内、特に好ましいのは、R 'がカルボキシ; CHR'R'、ここにR'およびR'がエトキシであるか、またはいずれか一方が水素であって他がアミノ、アジド、OC(O)NH(CH₂), COOCH₃またはSCH₂COOR⁴(R'は水素またはエチル); またはCONR⁶R⁶、ここにR⁶またはR⁶の一方30が水素であって、他が以下のいずれかの基:

【化4】

CONH(CH₂)₃
$$\langle O \rangle$$
 SO₂NH₂
CONH(CH₂)₃ $\langle O \rangle$ SO₂N = CHOP

を表す) で示される化合物である。

【0007】上記式において、低級アルキルとは、Ci ~C6の直鎖または分枝鎖状の炭化水素基であって、メ チル、エチル、プロピル、イソプロピル、プチル、t-ブチル等を指す。本発明のベンゾジアゼピンの付加塩と は、製薬上許容され得る塩を意味するが、好ましくは、 塩酸塩、シュウ酸塩、スルホン酸塩等の有機酸塩であ る。本発明化合物 I は、当業者既知の任意の方法で製造 することができる。例えば、後述する実施例および製造 10 例には、ベンゾジアゼピン化合物(III-1:5-フ ェニルー1、3-ジヒドロー2H-1、4-ベンゾジア ゼピンー2ーオン)を出発物質とし、目的化合物の構造 に応じて既知の反応を利用して製造する工程が記載され ている。ただし、これらは特に好ましい製造方法および 反応条件を示したものであって、当業者既知の他の方法 で製造された式Iの化合物も本発明の範囲に包含され る。本明細書記載の方法における出発物質(化合物 I I I-1) は文献 (The Jounal of Organic Chemisitry, 26,4936 (1991)) 記載の方法で製造することができる。

【0008】本発明化合物は式Iから明らかなように、 光学活性な異性体としても存在する。しかしながら、後述する実験例に示すように、ラセミ体および光学活性な 異性体は同様のガストリン受容体選択的拮抗作用を有 し、いずれも本発明の目的の達成に有用である。従っ て、本明細書では主としてラセミ体に関して述べる。な お、特定の異性体は、ラセミ化合物を当業者既知の方法 で光学分割するか、製造工程の出発物質または中間体を 光学分割することにより、製造することができる。

【0009】例えば、式IにおいてR¹がカルボキシル 基である光学活性体は、製造例1における中間体(化合物III-14)を光学分割して得られる光学活性な異性体(+-III-14)を用いることにより、製造することができる(製造例2参照)。製造例2では、N-Boc-フェニルアラニンを用いて光学分割しているが、これに限らずアミンの光学分割に用いられる分割剤から任意に選択することができる。本発明化合物のCCK-B受容体に対する拮抗作用と、ガストリン受容体に対する拮抗作用とを比較したところ、ICso値の比は約15~54と高く、これらの化合物が選択的ガストリン のを挙げて本発明を詳しく説明する。

【0010】 製造例1 (2-ヒドロキシエチル)-3-(N'-(m-トリル) ウレイド)-5-フェニルー1,3-ジヒドロ-2H-1,4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I I I-17)

2:1、および酢酸エチル) にかける。

【0013】<u>製造例2</u> 1-(2-ヒドロキシエチル) -3-(N'-(m-トリル)ウレイド)-5-フェニ* *ル-1, 3-ジヒロド-2H-1, 4-ベンゾジアゼピ ン-2-オン(化合物(+)-III-17) 【化6】

(1) 1-(2-ヒドロキシエチル)-3-(N-Boc-1-フェニルアラニルアミノ)-5-フェニルー1, <math>3-ジヒロド-2H-1, 4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I I I-15)

製造例1 (3) で製造した化合物とN-Boc-フェニ 30 ルアラニンとのカップリング反応によってアミノ基を保護することにより、化合物 (III-15) を得る。

【0014】(2)(3R, 2'S)-1-(2-ヒドロキシエチル)-3-(N-(アニリノチオカルボニル)フェニルアラニルアミノ)-5-フェニル-1,3-ジヒロド-2H-1,4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物(+)-III-16)

上記化合物 I I I - 1 5 を加水分解し、得られたアミン (化合物 I I I - 1 0、5.42g)、フェニルイソチ オシアナート (1.82g)のジクロロメタン (20m 40 l)中溶液を室温で30分間放置する。減圧下、揮発性 成分を除去し残渣をシリカゲル (100g)によるフラッシュクロマトグラフィー (酢酸エチル)にかけチオウレア生成物 (収量7.45g)を得る。

【0015】(3)(3R)-1-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノ-5-フェニル-1,3-ジヒロド-2H-1,4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物

(+) - I I I - 1 4)

トリフルオロ酢酸 (25ml) 中のチオウレア ((+) ーIII-16、4.75g) 溶液を55℃で20分間 撹拌し、減圧下、押発性成分を除去する。酢酸エチルを 加え、溶液を希塩酸で抽出し、抽出液を酢酸エチルで洗 浄し、炭酸ナトリウム水溶液でアルカリ性にし、酢酸エ チルで抽出する。抽出液を無水硫酸ナトリウムで乾燥し 減圧濃縮し、アミン (1.32g、54.3%) を得 る。このものを次工程に用いる。

(4) (3R) -1- (2-ヒドロキシエチル) -3- (N'- (m-トリル) ウレイド) -5-フェニルー1, 3-ジヒロド-2H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物(+)-III-17)

上で得たアミン ((+)-III-14、113mg) 7 を用い、製造例1(4)と同様に処理して、標題の光学 活性体((+)-III-17)を得る。

【0016】<u>実施例1</u> 1- (カルボキシメチル) -3- (N'- (m-トリル) ウレイド) -5-フェニルー1,3-ジヒロド-2H-1,4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物 III-25)

【化7】

-183--

Jones'

(1) 1- (ホルミルメチル) -3- (N'- (m-トリル) ウレイド) -5-フェニル-1, 3-ジヒロド-2H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン (化合物 III-24)

塩化オキザリル (0.23ml) のジクロロメタン (6m 1) 溶液に-70℃でジメチルスルホキシド(0.4m 1) のジクロロメタン (1.3 ml) 溶液を滴下する。混 合物を-70℃で10分間撹拌する。ジクロロメタン (15ml) 中アルコール化合物 (III-17、0.9) 9g)を滴下する。混合物を-70℃で1時間撹拌す る。トリエチルアミン (1.5ml) を加える。混合物を 室温で1時間撹拌する。水を加える。有機相を分離し、 水相をジクロロメタンで抽出する。有機相を合し、水洗 し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣 をシリカゲル (70g) によるフラッシュクロマトグラ フィー(酢酸エチル)にかける。Rf値の大きい画分を ベンゼン-ヘキサンから結晶化させ、標題の化合物63 5mg (64.4%) を得る。mp=135-137℃。 Rf値の小さい画分から出発物質231mgが回収され た(23.3%)。

【0017】 (2) 1- (カルボキシメチル) -3- (N'- (m-トリル) ウレイド) -5-フェニルー 1,3-ジヒロド-2H-1,4-ペングジアゼピンー 2-オン (化合物 I I I -25)

水 (8.5 ml) 中の塩化ナトリウム (850 mg) およびりん酸二水素ナトリウム (850 mg) の溶液をアルデヒド (III-24、433 mg) の tープタノール (27 ml) および2-メチル2-プテン (5 ml) 中溶液に滴下する。混合物を室温で一夜撹拌し、減圧濃縮する。残渣を酢酸エチルに溶解する。混合物を10%炭酸 40ナトリウムで抽出し、濃塩酸でpH3酸性にし、酢酸エチルで抽出する。抽出液を水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣をメタノールから結晶化し、カルポン酸 (III-25、736 mg、収率82.

6%) を得る。mp=168-171℃。

[0018] [α] $_0+3$. 7 (c1.135, CHC1,

IRv... (ヌジョール): 3340, 1655, 16 04, 1555cm⁻¹

NMR (CD,OD) δ : 2. 28 (3H, s), 4. 55 (1H, d, J = 20Hz), 4. 65 (1H, d, J = 20Hz), 5. 47 (1H, s), 6. 81 (1H, d, J = 8Hz), 7. 05-7. 7 (12H)

元素分析 (C25 H22 N4 O2・2 H2 Oとして)

実測値: C, 63. 15; H, 5. 15; N, 11.

計算值: C, 62. 75; H, 5. 48; N, 11. 71

【0019】(3)別法として、アルコール(III-17、747mg)のアセトン10ml中溶液に、氷冷下、ジョーンズ(Jonens')試薬(3M、1ml)を滴下する。混合物を室温で30分間撹拌する。ジョーンズ試薬(0.5ml)を再度加える。混合物を室温で20分間撹拌する。水を加える。混合物を酢酸エチルで抽出する。抽出液を水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣をシリカゲル(30g)によるフラッシュクロマトグラフィー(ジクロロメタンーメタノールー酢酸ー水=90:10:1:1)にかけ、標題の化合物III-25を得る。収量541mg(収率70.1

【0020】<u>実施例2</u> 1-(2-(3-(カルボメトキシ)プロピルカルパモイルオキシ)エチル)-3-(N'-(m-トリル)ウレイド)-5-フェニルー1,3-ジヒロド-2H-1,4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物III-53) 【化8】

III-53:R=Me. III -54: R=H

(1) 3- (カルボメトキシ) プロピルイソシアナート (化合物 I I I - 5 2)

グルタル酸モノメチルエステル (22.0g) に塩化チ オニル (22ml) を滴下する。 室温で3時間溶液を撹 20 (1.33g、収率99.7%) を得る。 mp=195-**拌する。過剰量の塩化チオニルを減圧下に留去し、残渣** - を105℃、17mmHgで蒸留し酸塩化物(22.3 8g) を得る。酸塩化物 (22.38g) のアセトン (50ml)溶液をアジ化ナトリウム (1.0.6g)の水 (70m1) 中氷冷溶液に30分間で滴下する。混合物 を0℃で1時間撹拌する。水を加え、混合物をベンゼン 抽出する。抽出液を水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥 する。溶液をゆっくりと加熱する。窒素ガスは約70℃ で発生する。溶液を同じ温度で1時間加熱し、揮発性物 質を常圧で留去する。残渣を22mmHgで95-97 30 ℃で蒸留し、無色油状物質(17.41g、ハーフエス テルからの収率80.8%)を得る。

IRv ... (フィルム) 2280 cm-1

【0021】(2)1-(2-(3-(カルポメトキ シ) プロピルカルパモイルオキシ) エチル) -3-(N'-(m-トリル) ウレイド) -5-フェニルー 1, 3-ジヒロド-2H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I I I - 5 3)

乾燥ペンゼン(15ml)中のアルコール(化合物 II I - 17、1.0g)、3-(メトキシカルポニル)プ 40 ロピルイソシアナート (化合物 I I I - 5 2、0.83 g) およびトリエチルアミン (0.5ml) 溶液を20時 間加熱還流する。固形物をろ過して集め、ベンゼンで洗 浄し、乾燥する。母液を減圧濃縮する。残渣および固形

物を合し、シリカゲル (30g) によるフラッシュクロ マトグラフィー(クロロホルム:メタノール:50: 1) にかけ、酢酸エチルから結晶化し、カルパメート 196℃.

[0022] IRvan (ヌジョール):3395、3 320, 1736, 1718, 1641, 1614, 1 561cm⁻¹

NMR (CDC13) 8:1. 61 (2H, m), 1. 8.6 (1 H, m), 2. 2.4 (2 H, t, J=8 H z), 2. 28 (3H, s), 2. 75 (1H, m), 2. 99 (1H, m), 3. 67 (3H, s), 3. 8 6 (2H, m), 4. 20 (1H, m), 4. 50 (1 H, t, J = 5 Hz), 4. 77 (1H, m), 5. 6 0 (1H, d, J=8Hz), 6.84 (1H, t, J)=4 Hz), 7. 0-7. 7 (12H)

元素分析 (C₃₁ H₃₃ N₅ O₆ として)

実測値: C, 65. 04; H, 5. 91; N, 12. 25

計算值: C, 65. 14; H, 5. 82; N, 12. 2 5

【00.23】実施例3 1-(3-(カルポキシ)プロ ピルピペラジノカルポメチル) - 3 - (N' - (m-ト リル) ウレイド) -5-フェニル-1, 3-ジヒロド-2H-1,4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I II - 84)

【化9】

. 13 III -25

(1) 4-ピペラジノ酪酸エチル(化合物 I I I-6

0-83

4-プロモ-n-酪酸エチル (13.5g)、ピペラジ ン二塩酸塩(11.0g) およびピペラジン六水和物 (13.42g)のエタノール(70ml)中混合物を4 時間加熱還流する。冷却後、固形物をろ過して集める。 ろ液を減圧濃縮する。炭酸カリウム水溶液を加える。溶 液をクロロホルム抽出する。抽出液を無水硫酸ナトリウ ムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣を0.2mmHg、1 05-106℃で蒸留し無色油状物質を得る(7.07 g, 51.0%).

【0024】(2)1-(3-(カルポエトキシ)プロ リル) ウレイド) -5-フェニル-1.3-ジヒロドー 2H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I II - 83)

まず、化合物 I I I - 69を文献 (J. C. S. (19 61年) 2404頁) に記載の方法に従って合成した。 化合物 (III-69、480mg)、カルボン酸 (III-2 5、883mg)、1-エチル-3-(3-ジメチルアミ ノプロピル) -カルポジイミド塩酸塩(461mg)と 1ーヒドロキシベンゾトリアゾール (54mg) のジメ アミン(1ml)を加える。混合物を二日間室温で撹拌 した後40℃1mmHgで留去する。 残渣に水を加え る。固体を瀘過、水洗して乾燥した後、シリカゲル(5 0g) を用いるクロマトグラフィー(クロロホルム:メ タノール: 20:1) にかけて標記化合物 (III-8)

14

 $(CH_2)_3 - COOH$ 0 NHCONH (

E-84

3) 862mg (70.5%) を得る。

NMR (CDC 13) δ : 1. 26 (3H, t, J=7 Hz), 1. 77 (2 H, m), 2. 28 (3 H, s), 2, 2-2, 4 (8 H), 3, 38 (2 H, b) r. s), 3. 53 (2H, br. s), 4. 13 (2 H, q, J = 7 Hz), 4. 66 (2H, s), 5. 6 6 (1 H, d, J = 8 H z), 6. 8 - 7. 7 (1 3 H m)

(+) -異性体: [α]₀ +81.8 (c 1.0 90. CHC13)

【0025】(3)1-(3-(カルポキシ)プロピル ピペラジノカルポメチル) -3- (N'- (m-トリ ピルピペラジノカルボメチル) $-3-(N'-(m-k-30-\mu))$ ウレイド) -5-フェニル-1, 3-ジヒロド-2H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物 II I - 84)

> 上記エステル (化合物 I I I - 83、862mg) のエ タノール (10ml) 溶液に炭酸カリウム水溶液 (10 %、3m1)を加える。溶液を6時間加熱還流し減圧濃 縮する。残渣に希塩酸を加える。固形物をろ過して集 め、水洗し、乾燥してカルボン酸(化合物 I I I - 8 4、669mg、79.7%)を得る。

【0026】 実施例4 1-((6,6-ジメチル-6 チルホルムアミド (7 m 1) 混合物に氷冷下トリエチル 40 - (カルボキシ) プロピルカルバモイルオキシ) ヘキシ ルピペラジノカルポメチル) - 3 - (N' - (m-トリ ル) ウレイド) -5-フェニル-1, 3-ジヒドロ-2 H-1. 4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I I I - 97)

【化10】

Brack OH
$$\longrightarrow$$
 HN \longrightarrow OH \longrightarrow OH

(1) 6-テトラヒドロピラニルオキシヘキシノ酸メチル(化合物 I I I - 9 0)

ジクロロメタン (130ml) 中の6-ヒドロキシヘキ 20 サン酸メチル (III-89、10.9g) およびデヒドロピラン (7.5ml) の溶液にp-トルエンスルホン酸 (235mg) を加える。溶液を室温で3時間撹拌し、炭酸水素ナトリウム水溶液に注加する。有機層を分離し、水層をジクロロメタンで抽出する。有機層を合し、水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し減圧濃縮する。残渣を25mmHg、130-131℃で蒸留し、無色油状物質10.16g (59.1%) を得る。

【0027】(2)1、1-ジメチル-6-テトラヒド ロピラニルオキシヘキサノール(化合物 I I I - 91) 激しく撹拌しながらヨウ化メチル (7.0g) のエーテ ル (50m1) 溶液をマグネシウム (1.20g) に加え る。添加完了後、混合物を5分間加熱還流し、冷却す る。エーテル (30ml) 中エステル (III-90、 5.1g) を氷冷しながら滴下する。混合物を室温で1 0分間、還流温度で30分間撹拌する。冷混合物に塩化 アンモニウムを滴下する。有機層を分離し、水層をエー テル抽出する。有機層を合し、水洗し、無水硫酸ナトリ ウムで乾燥し、減圧濃縮する。nmrは残渣に出発物質 が混在していることを示し、これをエタノール20ml に溶解する。10%水酸化ナトリウム(10ml)を加 える。溶液を室温で1夜放置し、容量が半分になるまで 濃縮する。水を加える。混合物をエーテル抽出する。抽 出液を水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮 する。残渣を115-120℃、0.2mmHgで蒸留 し、無色油状物質2.07g(40.1%)を得る。

【0028】 (3) 1, 1-ジメチルヘキサン-1, 6 -ジオール (化合物 I I I - 92)

テトラヒドロピラニルオキシ化合物 (III-91、 2.10g) およびp-トルエンスルホン酸 (0.05 g) のメタノール (20 ml) 溶液を室温で3時間撹拌する。 揮発性物質を減圧下に留去する。 残渣をエーテル に溶解する。 溶液を炭酸水素ナトリウム水溶液と水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。 残渣を145-147℃、15mmHgで蒸留し、無色油 状物質1.1g (82.5%)を得る。

(4) 1, 1-ジメチル-6-プロモヘキサノール(化 合物 I I I-93)

テトラヒドロフラン (10ml) 中のトリフェニルホスフィン (1.96g) をジオール (化合物 III-92;1.09g) および四臭化炭素 (2.47g) の乾燥テトラヒドロフラン (25ml) 中溶液に0℃で1時間30 を要して加える。混合物を室温で7時間撹拌する。不溶性物質をろ過し、エーテルで洗浄する。ろ液を減圧濃縮する。残渣をシリカゲル (30g) によるフラッシュクロマトグラフィー (ヘキサン:酢酸エチル;4:1) に付し、125-128℃で蒸留し、臭化物 (0.945g、60.0%) を得る。

【0029】 (5) 1, 1-ジメチルー6-ピペリラジ ノヘキサノール(化合物III-94)

化合物 (I I I - 93) を文献 (J. C. S. (196 1年)、2404) 記載の方法で化合物 (I I I - 94) に変換した。

(6) 1-(6,6-3)メチル-6-2とドロキシヘキシルピペラジノカルポメチル) -3-(N'-(m-1)) ウレイド) -5-7ェニル-1,3-32とドロ-2H-1,4-ペンゾジアゼピン<math>-2-37ン(化合物 II1-95)

上記の一般的な方法で化合物 I I I - 2 5 と化合物 I I I - 9 4 をカップリングさせ、標題の化合物を得る。

(7) 1-(6, 6-ジメチル-6-(3-(カルボメトキシ) プロピルカルバモイルオキシ) ヘキシルピペラ 50 ジノカルボメチル) -3-(N'-(m-トリル) ウレ

イド) -5-フェニル-1, 3-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物 III-9 6)

アルコール(III-95、740mg)、ピスー(トリーn-7チル錫)オキシド(243mg)およびイソシアナート(III-52、550mg)の乾燥テトラヒドロフラン(20m1)中溶液を10時間加熱還流し、減圧濃縮する。残渣をクロロホルムに溶解する。溶液を水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣をシリカゲル(50g)によるフラッシュクロ 10マトグラフィー(クロロホルム:メタノール;9:1)に付し、粘稠性の油状物質を定量的に得た。

IR val. (ヌジョール) 3330、1727、165 5、1613、1576cm⁻¹

【0030】(8) 1-((6,6-ジメチル-6-(カルポキシ)プロピルカルバモイルオキシ)ヘキシルピペラジノカルボメチル)-3-(<math>N'-(m-)ル)ウレイド)-5-フェニル-1,3-ジヒドロ-2H-1,4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物 II1-97)

上記 (7) で得たエステル (1.03g) のメタノール (6 ml) 溶液に10%水酸化カリウム水 (1.3 ml) を 加える。溶液を室温で24時間放置し、希塩酸で中和する。固形物をろ過して集め、水洗し、乾燥し、シリカゲル (30g) を用いるフラッシュクロマトグラフィー*

18

* (クロロホルム: メタノール; 4:1) にかける。ペン ゼンを加え、揮発性物質を1mmHgで蒸留する。収量 343㎏(収率35.9%)

IR v... (ヌジョール) 3230、1660、155 5cm⁻¹

NMR (CDCl₃+CD₃OD) &: 1. 32 (4H, m), 1. 41 (6H, m), 1. 55 (2H, m), 1. 71 (2H, m), 1. 78 (2H, qui, J=7Hz), 2. 30 (3H, s), 2. 42 (2H, t, J=7Hz), 2. 56 (4H, m), 3. 13 (2H, t, J=7Hz), 3. 57 (2H, m), 3. 64 (2H, m), 4. 74 (2H, s), 5. 60 (1H, s), 6. 82 (1H, d, J=7Hz), 7. 1-7. 7 (11H, m)

元素分析 (C₄₂ H₅₅ N₇ O₇・1/6 C₆ H₆として) 実測値: C, 6 6. 1 3; H, 6. 9 7; N, 1 1. 7 2

計算值: C, 66.13; H, 6.97; N, 12. 56

20 【0031】<u>実施例5</u> 1-(2-(6,6-ジメチル -6-ヒドロキシヘキシルチオ)エチル)-3-(N' -(m-トリル)ウレイド)-5-フェニル-1,3-ジヒドロ-2H-1,4-ベンゾジアゼピン-2-オン (化合物 III-101) 【化11】

0
AcSK: NeC - S-K+
NsC1: NeSO₂C1

(1) 1-((2-アセチルチオ) エチル) -3-(N'-(m-トリル) ウレイド) -5-フェニル-1,3-ジヒドロ-2H-1,4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I I I-100) アルコール(I I I-17,201mg)のジクロロメタ 50

ン (2 ml) およびトリエチルアミン (1 ml) 溶液に、-20℃でメタンスルホニルクロリド (70 mg) のジクロロメタン (1 ml) 溶液を滴下する。混合物を-20℃で30分間撹拌する。塩化アンモニウム水溶液を加える。有機層を分離し、水層をジクロロメタンで抽出する。有

-188-

機層を合し、水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減 圧濃縮しメシレート (化合物 I I I - 99、223 mg、 93.8%) を得る。このメシレートとチオ酢酸カリウ ム (100mg) とのアセトニトリル (2ml) 中混合物を 窒素雰囲気下、2日間撹拌する。水を加える。混合物を 酢酸エチルで抽出し、水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾 燥し、減圧濃縮する。残渣をシリカゲル(15g)を用 いるフラッシュクロマトグラフィー (ヘキサン:酢酸エ チル:1:1) にかけ、ペンゼンから結晶化させてチオ アセテート170mg (収率79.4%) を得る。mp= 10 198-200°C (rac. mp=174-175

[0032] (2) 1-(2-(6, 6-3))ーヒドロキシヘキシルチオ) エチル) - 3 - (N' -(m-トリル) ウレイド) -1, 3-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物 III-101)

°C).

金属ナトリウム(0.10g)をエチルアルコール(3 m 1) 中で加熱還流して溶解する。冷溶液に1-(2-ル) ウレイド) -5-フェニル-1, 3-ジヒドロ-2 H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン (III-100、473 mg) を1度で加える。混合物を室温で3 時間撹拌する。エタノール (2ml) 中の臭化物 (III -93、240mg) 溶液を滴下する。混合物を室温で1 8時間撹拌する。水を加え、混合物をジクロロメタンで 抽出する。溶液を水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥 し、減圧濃縮する。残渣をシリカゲル(25g)を用い るフラッシュクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサ ン; 2:1) にかけ、チオエーテル203 mg (収率3 6.5%) を得る。

*IRv::: (ヌジョール):3330,1660,16 10, 1599, 1555cm⁻¹

NMR (CDC13) 8:1. 21 (3H, s), 1. 22 (3H, s), 1. 2-1. 51 (8H), 2. 2 9 (3H, s), 2. 38 (2H, m), 2. 65 (2 H, m), 3.84 (1H, m), 4.56 (1H, m), 5. 57 (1 H, d, J = 8 H z), 6. 8 -7. 7 (13H)

元素分析 (C11 H15 N1O1Sとして)

実測値: C, 69.16; H, 7.04; N, 10.1 0:S. 5. 14

計算值: C, 69. 20; H, 7. 04; N, 9. 78 ; S, 5. 60

【0033】上記アルコール(III-101、198 mg) 、イソシアナート (IIII-52、100mg) およ びトリエチルアミン (0.1ml) の乾燥トルエン (5m 1) 中溶液を40時間加熱還流する。減圧下に揮発性物 質を留去する。残渣をシリカゲル(30g)を用いるフ ラッシュクロマトグラフィー(酢酸エチル)にかけ、付 (アセチルチオ) エチル) -3- (N'-(m-トリ ·20 加物1-(2-(6,6-ジメチル-6-(3-(カル ポメトキシ) プロピルカルパモイルオキシ) ヘキシルチ オ) エチル) -3- (N'- (m-トリル) ウレイド) -1, 3-ジヒドロ-2H-1, 4-ペンゾジアゼピン -2-オン (III-102) 72mg (収率29.1 %)を得る。

> 【0034】 実施例6 1-(2-(カルポエトキシメ チルチオ) エチル) -3- (N'- (m-トリル) ウレ イド) -1, 3-ジヒドロ-2H-1, 4-ペンゾジア ゼピン-2-オン(化合物 I I I-103)

【化12】

$$\begin{array}{c} \text{M} -100 \\ \text{Br} \\ \hline \text{COOEt} \\ \end{array}$$
 NHCONH
$$\begin{array}{c} \text{Me} \\ \text{M} -103: R=Et, \\ \hline \text{M} -104: R=H, \\ \end{array}$$

金属ナトリウム (6 6 mg) をエチルアルコール (5 ml) 中で加熱還流して溶解する。冷溶液にチオエステル(I II-100、303mg) を1度で加える。混合物を室 温で3時間撹拌する。エタノール(2ml)中のプロモ酢 酸エチル(180g)溶液を滴下する。混合物を室温で 6時間撹拌する。冷希塩酸を加え、溶液をジクロロメタ ンで抽出する。抽出液を水洗し、無水硫酸ナトリウムで 乾燥し、減圧濃縮する。残渣をシリカゲル(15g)を 用いるフラッシュクロマトグラフィー (トルエン:酢酸 エチル;2:1) にかけ、トルエンから再結晶しエステ ル186mg(収率56.3%)を得る。mp=165-506.9(3H),7.0-7.7(10H)

40 167℃.

IRvaar (ヌジョール) :3350,1737,16. 73, 1647, 1566 c m⁻¹

NMR (CDC1₃) δ : 1. 21 (3H, t, J=t Hz), 1. 63 (3H, s), 2. 30 (3H, m), 2. 73 (1H, m), 2. 85 (1H, m), 2. 95 (1 H, d, J = 15 Hz), 3. 10 (1 H, d, J = 15 Hz), 3. 90 (1H, m), 4. 10 (2 H, q, J = 7 H z), 4.61 (1 H,m), 5. 56 (1 H, d, J = 8 H z), 6. 7 -

21 .

元素分析 (C29 H30 N4 O4 Sとして)

実測值: C, 65. 85; H, 5. 61; N, 10. 6 4:S. 5. 88

計算值: C, 65.64; H, 5.70; N, 10.5 6; S, 6. 04

【0035】実施例7 1-(2-(カルポキシメチル チオ) エチル) -3- (N'- (m-トリル) ウレイ. ド) -1, 3-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾジアゼ ピン-2-オン(化合物 I I I-104)

テル (III-103) (55、322mg) のエタノール (7ml) 中溶液に加える。混合物を5時間加熱還流す る。希塩酸を加え、混合物を酢酸エチルで抽出する。抽 出液を水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮 する。残渣をベンゼン中で加熱し室温まで冷却する。固 形物をろ別し、定量的に酸(III-104)を得る。 mp = 130 - 131°C.

IRvair (ヌジョール):3320,1678,16 48, 1614, 1561cm⁻¹

NMR (CDC1₃+CD₃OD) δ : 2. 31 (3H, s), 2. 77 (1H, m), 2. 88 (1H, m), 3. 00 (1H, d, J = 15Hz), 3. 13 (1 H, d, J = 15 Hz), 3. 96 (1H, m), 4. 63 (1H, m), 5. 53 (1H, s), 6. 83 (1H, d, J=6Hz), 7.1-7.7(12H)元素分析 (C27 H26 N4 O4 S・1/2 H2 Oとして) 実測値: C, 63. 24; H, 5. 14; N, 10. 8

計算値: C, 63.39; H, 5.32; N, 10.9 5; S, 6. 27

【0036】 実施例8 1-(2-アジドエチル)-3 - (N'- (m-トリル) ウレイド) -5-フェニルー 1, 3-ジヒドロー2H-1, 4-ペンゾジアゼピンー 2-オン(化合物 I I I-121)

【化13】

3; S, 6. 00

アルコール (III-17, 1. 15g) から前記の方法 で合成された粗メシレート(III-99)とアジ化ナト リウム(350mg)のヘキサメチルホスホリックトリ アミド(7m1)中の混合物を50℃で3時間撹拌す る。水に加えた後酢酸エチルで抽出する。抽出後を水洗 いし、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮して、標 記化合物(III-121)を得る。

【0037】実施例9 1-(2-アミノエチル)-3 - (N'- (m-トリル) ウレイド) -5-フェニルー 炭酸ナトリウム (85 mg、1.2 ml) 水溶液を前記エス 10 1,3-ジヒドロ-2H-1,4-ベンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I I I - 1 2 2)

> 上記のアジド化合物(III-121)のテトラヒドロフ ラン(25ml)の溶液にトリフェニルホスフィン (1.0g) を入れ室温に一夜放置する。水 (10m 1) を加え30分間過熱環流した後、溶媒を減圧下に留 去する。残渣を酢酸エチルで抽出する。抽出液を水洗い し、硫酸ナトリウムで乾燥して濃縮する。残渣をシリカ ゲル (30g) クロマトグラフィー (クロロホルム:メ タノール;5:1) にかけ、アミン832g(III-1 20 7からの収率72.5%)を得る。mp=140-14 2℃。

IRvan (ヌジョール):3320,1680,16 45, 1615, 1563 cm⁻¹

NMR (CDC1₅) δ : 1. 72 (4H, br. s), 2. 28 (3H, s), 2. 80 (2H, m), 3. 75 (1H, m), 4. 36 (1H, m), 5. 5 5 (1 H, d, J = 8 Hz), 6.83 (1 H, m),6. 9-7. 7 (13H, m)

元秦分析 (C25 H25 N5 O2・0. 8 H2 Oとして)

実測値: C, 67. 96; H, 6. 02; N, 15. 9

計算值:C, 67. 95;H, 6. 07;N, 15. 8

【0038】実施例10 1-(3-(4-スルファモ イルフェニル) プロピルピペラジノ) カルボメチル) -3- (N'- (m-トリル) ウレイド) -5-フェニル -1,3-ジヒドロ-2H-1,4-ベンゾジアゼピン -2-オン(化合物 I I I - 194)

【化14】

$$Br(CH2)3 \xrightarrow{C1SO5H} Br(CH2)3 \xrightarrow{D} SO3H \xrightarrow{1)PC15}$$

$$III - 190 \qquad III - 191$$

Br(CH₂)₃
$$\sim$$
 SO₂NH₂ \longrightarrow HN N(CH₂)₅ \sim SO₂NH₂ $\stackrel{\blacksquare -25}{\longrightarrow}$ \sim M -193

(1) 4-(3-プロモプロピル)フェニルスルホンアミド(化合物 I I I - 192)

クロロホルム (5 0 ml) 中の3-フェニルプロピルプロ ミド (10.85g) 溶液をクロロホルム (50ml) 中 のクロロスルホン酸 (18ml) 溶液に、3℃で1時間を 要して滴下する。混合物を室温で1時間撹拌し、1時間 加熱還流する。冷却後、混合物を氷水に注ぎ入れる。有 機層を分離し、水層をクロロホルムで抽出する。有機層 を合し、水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃 縮する。残渣と五塩化りん(22.7g)との混合物を8 0℃で3時間加熱する。冷却後、混合物をクロロホルム で希釈し、氷水に注ぎいれる。有機層を分離し、水層を 30 クロロホルムで抽出する。有機層を合し、水洗し、無水 硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣をテトラ ヒドロフラン (100ml) に入れ、これに氷冷下、撹拌 しながら1時間をかけて28%アンモニア水溶液(20 0回)を滴下する。混合物を室温で3時間撹拌する。混 合物を酢酸エチルで抽出する。抽出物を水洗し、無水硫 酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣をシリカゲ ル(70g)を用いるフラッシュクロマトグラフィー (酢酸エチル:ヘキサン:1:1) にかけ、ベンゼン-ヘキサンから結晶化させ、化合物 I I I - 192 (8. 40

66g;3-フェニルプロピルプロミドからの収率5 07.4%)を得る。

【0039】(2) p-(3-ピペラジノプロピル)フ ェニルスルホンアミド(化合物 III-193)

実施例4 (4) に記載の化合物 (I I I - 9 4) と同様に、文献(J. C. S. (1961年)、2404) 記載の方法で化合物(I I I - 192) を変換した。

(3) 1-(3-(4-スルファモイルフェニル) プロピルペラジノカルボメチル) <math>-3-(N'-(m-1))ル) ウレイド) -5-フェニル-1, 3-ジヒドロ-2H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I I I-194)

既述の方法で化合物 (III-191) および化合物 (III-25) をカップリングさせて標題の化合物を収率 41.3%で得る。

【0040】 <u>実施例11</u> 1-(3-(4-(エトキシメチレンスルファモイル) フェニル) プロピルカルバモイルメチル) -3-(N'-(m-トリル) ウレイド) -5-フェニル-1, 3-ジヒドロ-2H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン(化合物 I I I -203) 【化15】

$$\text{III} - 192 \longrightarrow \text{N}_3 (\text{CH}_2)_3 \longrightarrow \text{SO}_2 \text{NH}_2 \longrightarrow \text{NH}_2 (\text{CH}_2)_3 \longrightarrow \text{SO}_2 \text{NH}_2 \longrightarrow \text{III} - 201$$

CONH(CH₂)₃
$$\longrightarrow$$
 SO₂NH₂ \longrightarrow SO₂N = CHOEt

NHCONH

 \longrightarrow NHCONH

 \longrightarrow NHCONH

 \longrightarrow NHCONH

 \longrightarrow NHCONH

 \longrightarrow NHCONH

 \longrightarrow NHCONH

(1) 4-(3-アジドプロピル) フェニルスルホン アミド (化合物 I I I - 197)

臭化物 (III-192、2.00g) およびアジ化ナ トリウム(1.0g)のヘキサメチルホスホリックトリ アミド(10ml)溶液を室温で1夜撹拌し、水中に注ぎ いれ、エーテル抽出する。抽出物を水洗し、無水硫酸ナ 20 トリウムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣をベンゼンーへ キサンから結晶化させる。この生成物には少量のHMP Aが残存する。

【0041】(2) p-(3-アミノプロピル)ペン ゼンスルホンアミド(化合物 I I I - 201) アジド (I I I - 197; 1.23g) の乾燥テトラヒ ドロフラン (20 ml) 溶液にトリフェニルホフィン (1.47g) を加える。溶液を室温で6時間放置す る。水(10ml)を加え、溶液を30分間加熱還流し、 減圧下、容量が半分になるまで濃縮する。クロロホルム 30 を加え、固形物をろ別し、水およびクロロホルムで洗浄 し、乾燥してアミン (0.65g) を得る。mp=14 0-141°C.

【0042】(3)1-(3-(4-スルファモイルフ ェニル) プロピルカルバモイルメチル) -3-(N'-(m-トリル) ウレイド) -5-フェニル-1, 3-ジ ヒドロー2H-1, 4-ペンゾジアゼピン-2-オン (化合物 I I I - 2 0 2)

上記の方法でカルボン酸(III-25)とアミン(I II-201) とをカップリングさせて標題の化合物を 40 収率78.6%で得た。

(4) 1-(3-(4-(エトキシメチレンスルファモ イル)フェニル)プロピルカルパモイルメチル)-3-(N'-(m-トリル) ウレイド) -5-フェニルー 1, 3-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾジアゼピン-2-オン (化合物 I I I - 203) スルホンアミド (III-202、0.71g)、トリ

エチルオルトホルマート (1.7g) および少量のp-トルエンスルホン酸の混合物を120℃で6時間加熱す 題の化合物 I I I - 2 0 3 (5 7 4 mg、収率 7 6.1 %) を得る。mp=197-199℃。

IR van (ヌジョール):3320,3235,16 93, 1670, 1644, 1600, 1543, 11 60 c m⁻¹

NMR (CDC1₃+CD₃OD) δ : 1. 34 (3H, t, J = 7 H z), 1. 79 (2H, qui, J = 7 Hz), 2. 30 (3H, s), 2. 66 (2H, t, J = 8 Hz), 3. 26 (2H, m), 4. 31 (2H, q, J = 7 H z), 4. 34 (1 H, d, J = 16 Hz), 4. 66 (1H, d, J=16Hz), 5. 59 (1 H, s), 6. 83 (1 H, d, J = 7 Hz), 7. 1-7, 7 (10H), 7. 76 (2H, d, J=8Hz). 8. 39 (1H. s)

元素分析 (C₃, H₃, N₆ O₆ S・H₂ Oとして) 実測値: C, 63.80; H, 5.55; N, 12.0

6; S, 4. 60

1:S. 4. 55 計算値: C, 63. 78; H, 5. 79; N, 12. 0

【0043】 実施例12 1-(2, 2-ジエトキシエ チル) -3- (N'- (m-トリル) ウレイド) -5-フェニルー1, 3ージヒドロー2H-1, 4ーペンゾジ アゼピン-2-オン(化合物 I I I-188) 【化16】

III-24 (150mg) とp-トルエンスルホン酸 (1mg) のエタノール (5ml) 溶液を18時間過熱 還流する。炭酸水素ナトリウム水溶液に入れる固体を濾 る。固形物をろ別し、エタノールで洗浄し、乾燥して標 50 過して集め、乾燥後シリカゲル (10g) クロマトグラ

ションする。

27 .

フィー (ヘキサン:酢酸エチル; 1:1) にかけ、標記 化合物を得る。mp = 215 - 216 \mathbb{C}

NMR (CDCl₁) δ : 0. 95 (3H, t, J=7 Hz), 1. 08 (3H, t, J=7 Hz), 2. 30 (3H, s), 3. 3-3. 7 (4H, m), 3. 84 (1H, dd, J=5, 14Hz), 4. 23 (1H, dd, J=5, 14Hz), 4. 76 (1H, t, J=5 Hz), 5. 59 (1H, d, J=8 Hz), 6. 8 -7. 1 (13H, m)

元素分析 (C29 H32 N4 O4 として)

実測値: C, 68. 95; H, 6. 30; N, 11. 07

計算值: C, 69. 58; H, 6. 44; N, 11. 19

【0044】上記実施例で製造した化合物の薬理効果を、モルモット胃粘膜を用いたガストリン受容体に対する拮抗作用、および、マウスの大脳皮質および膵臓を用いたCCK-BおよびCCK-A受容体に対する拮抗作用の3項目に関し、インビトロで検討した。

【0045】実験動物:雄性Sprague Dawley系ラット (体重220~270g)、雄性Hartley系モルモット (体重450~600g) あるいは雄性ddYマウス (体 重24~30g) を用いた。

[0046]

(1) インピトロガストリン受容体拮抗作用

胃腺の調製:

- 1. 雄性Hartley系モルモット(体重450~600 g;3匹)を脱血屠殺後、直ちに胃を取り出し、大弯部 を切開し内容物を冷水中にて洗浄する。
- 2. クレプス (Krebs) 液 (氷冷) で洗浄後、1 M Na 30 Cl (氷冷) を漫した脱脂綿で粘液を軽くふき取り、クレプス液で洗浄する。
- 3. クレプス液を浸した脱脂綿で粘膜面を軽くふき、スライドグラスを用いて粘膜を剥離し、0.1%BSAを含むハンクの (Hank's) 液に加え洗浄する。
- 4. 剥離粘膜に 0.1%コラゲナーゼ液を加え 37℃で 20分間、間歇的に軽く振盪しながらインキュペーションする。上清をデカンテーションし、新たに 0.1%コラゲナーゼ液を加え、さらに 20分間インキュペーションする。
- 5. 20 mlの注射筒を用いて吸引排出を $3\sim4$ 回繰り返し、細胞を分離し(単離細胞にはならず、 $5\sim10$ 個が接着した胃腺である)、濾過(200 ナイロンメッシュ)する。

【0047】6. 270×g(1000rpm) で3分間 遠心後上清を拾て、0.2% 中性プロテアーゼ(EC 3.4.24.4) 液を加え、駒込ピペットで数回ピペ ッティングして混合後、37℃で15分間インキュペー

- 7. 270×g (1000rpm) で3分間遠心後上清を 捨て、インキュペーション培地を加え、同様にピペッティングして細胞を洗浄する。3回繰り返す。以上の操作 は、全て95%CO₂-5%O₂通気下で行う。
- 10 8. 生細胞数をトーマ (Thoma) 計算板によりカウント する。細胞液 5 0 μ l に等量の 0.4%トリパンプルー (trypan blue) を加え、軽く振盪して死細胞を染色 後、中区画 5 個の生細胞数をカウントする (中区画仕切 りの 3 本線内は数えない)。カウント数 \times 1 0 5 / 1 l と なるので、インキュペーション培地で 1 0 5 細胞 / 1 l に 希釈し、密閉して使用時まで氷冷しておく。

【0048】 置換アッセイ (Displacement Assay):
a) 被験化合物の調製:20mlのガラスパイアル瓶にそれぞれ約2mgを秤量し、DMSO液に溶解し、1mM濃20 度を作成する。次いでチューブを用い、50%DMSO液にて250μM (最終濃度10μM)を希釈作成する。さらに1/10濃度毎に25nM (最終濃度1nM)まで希釈作成する。

被験化合 约	勿濃度,nM
2 5	(1)
250	(10)
2500	(100)
25000	(1000)

():最終濃度、nM

【0049】b)標識化化合物の調製

. 5 n M (最終⁻濃度 O , 2 n M) の [125 | | リガストリンを作成する。

計算例: 比括性 2000 C i/mmol (100μ C i/ml)

 $100\,\mu\ C\ i/\text{ml}\times\text{mmol/2000}\,\mu\ C\ i=0.05\text{mmol/el}=50\text{mM}$

50 a M / 5 a M = 10

使用時、インキュペーション培地にて10倍希収する。

[0050] c) コールドガストリン i (Cold Gastrin

1)) 無数

とトガストリン!をインキュペーション培地にて使用時

【0051】d)下記の条件にてインキュペーションを 行う。

Total [1251] Gaatrio 1 0 μ 1

Bound (Bo) 50% DMSO 1 0 μ I

(3 Tube) 10 5/ al Cell 2 3 0 μ I

Hon Specific [1251] Gastrin 10 μ

Bound (NS) . Cold Gastrie 10 年1 (2 Tabe) 10 5/ m1 Cell 2 3 0 年1 接數化合物 [1251] Gastrin 10 年1 Total Bound 被軟化合物帶聚級 1 0 年1 (奈及1 Tube) 10 5/ m1 Cell 2 3 0 年1

(0052) e) 1 c 50 の算出:

I Cso; 被験化合物の特異的な結合 (Total, cpm-NS, cpm) を算出して求めた。

[0053]

(2) インピトロCCK-A及び-B受容体拮抗作用 CCK受容体標品の作製:雄性ddYマウス(体重24~30g)を断頭屠殺後、大脳皮質(CCK-B)及び膵臓(CCK-A)を速やかに摘出した。

受容体標本 (粗膜分画) の調製:

- 1. マウスを断頭屠殺し、直ちに大脳及び膵臓を取り出し、あらかじめ冷却しておいたPBS液で洗浄し、大脳は皮質を分離する。
- 2. 大脳皮質及び膵臓は洗浄パッファー (Washed buffe r;pH7.4、冷却) で再度洗浄する。
- 3. それぞれを1.5~2.0 g/vialに秤量し、-80 ℃に保存する(2カ月安定)。

*【0054】4.10倍量の洗浄パッファーを加え、テフロンーガラスホモジナイザーにてホモジナイズ (7ストローク) し、さらにポリトロンホモジナイザーにて200秒間ホモジナイズする。

30

- 5. 15分間40,000×g (サーバル、15,800 rpm) にて遠心し、ペレットを得る。
- 6. 10倍量の洗浄パッファーを加え、ポリトロンホモジナイザーにて20秒間ホモジナイズし、同様に遠心し、ペレットを得る(2回繰り返す、蛋白量を測定する)。
- 7. 10倍量のインキュペーションパッファーを加え、ポリトロンホモジナイザーにて20秒間ホモジナイズ 後、同パッファーにて大脳皮質は最終的に40倍、膵臓 200倍希釈し、それぞれCCK-B及びCCK-A 受容体標本とする。

【0055】置換アッセイ:

a) 被験化合物の調製

20mlのガラスパイアル板にそれぞれ約2meを秤量し、DMSO液に溶解し1mM 濃度を作成する。次いでチューブを用い、50%DMSO液にて 250μ M (最終濃度 10μ M) を希釈作成する。更に、1/10 濃度毎に25m (最終濃度1mM) まで希釈作成する。

CCK-B	Assay用, n	M CCK-A	Assay用,	μМ
被験化合物		被験化合物		
25(1)		2.5(0.1)	-	
250(10)		25(1)		
2500(100)		250(10)		
25000 (1000)				

():最終濃度

【0056】b) 標識化化合物の調製:50nM (最終

濃度10M) の [3+1 cck-semata.

計算例: 比符性 60g C 1/anol (100g C 1/al)

240 μ C i/ml × amel/60 μ C i = 4amel/ml = 4000mM

4000 mM / 50 mM = 80

する.

(0057) c) コールド CCK-8の調数:883-3をインキュペーションパッファーにて使用時勢収し、25μM (最新養度1μM) 満度を作成する。

40 [0058] d) 下記の条件にてインキュペーションを

使用時、インキュペーションパッファーにて80倍看収 行う

Total	[\$ H] C C K - 8		ı	O	μ	1
Bonnd (Bo)	50% DMSO		2	0	ш	1
(3 T ub .)	交客体基本	4	7	0	μ	1
Non Specific	[3H] C C K - 8		1	0	ш	1
Bound (NS)	C 014 C C K + 8		2	0	ш	1
(2 T ub s)	交容体根本	4	7	0	μ	i
被联化合物	[3н] сск - 8		1	0	В	1
Total Bossd	被数化合物物积被		2	0	μ	ı
(841Tube)	'豆 存 体 禁 本	4	7	0		,

受容体数本の部加により反応を開始する。 2 5 ℃で 9 0 分間インキュペーションした後、受引は過し(Whainangiana microfilter、G F / C)、冷却した洗浄パッファーにで 3 回位みする。 5 mlのアクアソルー 2 カクティル (aqueasol- 2 cockisil) を加え、変量後数時間放産し、放射能を 5 分間計数する。

I Cso: 被験化合物の特異的な結合(Total, dpm-NS, dpm) を算出した。結果を下記表1に示す。 表中、B/G比は、ガストリン受容体に対する拮抗作用とCCK-B受容体に対する拮抗作用の比であって、被検化合物のガストリン受容体特異性を表す。

【表1】

[0'0 5 9] e) I C 50

	γ				<u> </u>			
实施例	化合物	R .	ىر بد		容体		B/G	
番号	香号		立体		50, nN		ratio	
	<u> </u>		具性体	Castrin	CCI-B	CCK-V		
1	m -25	- COOH	R	28	1500	65	53.6	
10	ш — 194	- CONH (CH ₂) ₃ - SO ₂ NH ₃	RS	16	840	4600	52. 5	
11	ш — 203	-CONB (CE ₂) , - SO , H = CEOC, E,	RS	19	£10	3400	32.1	
5	m — 101	- CO - K (CE ₂) 3 C(CE ₃) 2	RS	3	45	>10000	15	
4	ш 97	- CO- N - (CH*) *COCOME (CH*) *COO	e RS	5	220	>10000	44	
12	m - 188	- CH(OC ₂ H ₅) ₂	R	2	83	3400	41.5	
2	ш — 53	CH 20CONH(CH2) 2COOCH2	RS	18	· 235	2900	13. 1	
7	ш-104	− CH₂SCH₂COOH	RS	52	1000	320	19. 2	
6	m - 103	- CH2SCH2COOC2Hs	RS -	6	110	1850	18. 3	
8	ш — 121	— CB ₂ N ₃	RS	1	24	360	24	
. 9	ш — 122	− CH 2 NH 2	RS	26	800	8200	30. 8	

フロントページの続き

(72)発明者 石原 安信

京都府京都市南区西九条針小路町61